

Europäisches Patentamt European Patent Office Office européen des brevets



(I) Veröffentlichungsnummer: 0 650 985 A1

# (12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

- (1) Anmeldenummer: 94116769.4
- 2 Anmeldetag: 25.10.94

(1) Int. CI.S. COSF 220/12, COSF 212/06, C08F 2/02, C08F 2/06. C09D 133/04, C09D 5/03

- Priorität: 03.11.93 DE 4337480
- Veröffentlichungstag der Anmeldung: 03.05.95 Patentblatt 95/18
- (A) Benannte Vertragsstaaten: DE ES FR GB IT SE

- (1) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-67063 Ludwigshafen (DE)
- Erfinder: Kempter, Fritz Erdmann, Dr. 1 2 14 D-68161 Mannhelm (DE) Erfinder: Niessner, Manfred, Dr. Gotenstr. 25 D-67105 Schifferstadt (DE) Erfinder: Diener, Ralph, Dr. Raingasse 2a D-67157 Wachenhelm (DE) Erfinder: Renz. Hans. Dr. Gartenstr. 45 D-67149 Meckenhelm (DE) Erlinder: Weiss, Wolfram, Dr. Am Speyerer Weg 40 D-67112 Mutterstadt (DE)
- Vernetzbare Pulverbindemittel.
- P Vernetzbare Copolymerisate mit einem zahlenmittleren Molekulargewicht von 1500 bis 6000 und einer Molekulargewichtsverteilung entsprechend einer Polydispersität von 1 bis zu 4.0, welche aus
  - a) 50 bis 85 mol-% eines Monomeren (a) mit dem Strukturelement der Methacrylsäure, b) 15 bis 50 mol-% eines Monomeren (b) mit
  - dem Strukturelement der Acrylsäure, des Styrols oder eines Styrolderivates und
  - c) 0 bis 20 mol-% weiterer radikalisch polymerisierender Comonomeren (c)

## aufgebaut sind, wobei

d) 5 bis 40 mol-% der Gesamtmenge der Monomeren (a) bis (c) funktionelle Gruppen tracende Monomeren (d) sind, über die eine Vernetzung durch Kondensations- oder Additionsreaktionen mit einem Vernetzungsmittel herbeigeführt werden kann

erhättlich durch radikalische Substanz- oder Lö-

sungspolymerisation bei einer Temperatur von 140 bis 220 °C und einer mittleren Verweilzeit von 2 bis 90 min

Die vernetzbaren Copolymerisate finden insbesondere als Bindemittel für die Pulverlackbeschichtungen Verwendung.

Die vorliegende Erfindung betrifft neue vemetzbare Copolymerisate mit einem zahlenmittleren Molekulargewicht von 1500 bis 6000 und einer Molekulargewichtsverteilung entsprechend einer Polydispersität von 1 bis zu 4,0, welche aus

a) 50 bis 85 mol-% eines Monomeren (a) mit dem Strukturelement der Methacrylsäure, b) 15 bis 50 mol-% eines Monomeren (b) mit dem Strukturelement der Acrylsäure, des Styrols oder eines Styrolderivates und

 c) 0 bis 20 mol-% weiterer radikalisch polymerisierender Comonomeren (c),

autgebaut sind, wobei

d) 5 bis 40 mol-% der Gesamtmenge der Monomeren (a) bis (c) funktionelle Gruppen tragende Monomeren (d) sind, über die eine Vernetzung durch Kondensations- oder Additionsreaktionen mit einem Vernetzungsmittel herbeigeführt werden kann.

erhältlich durch radikalische Substanz- oder Lösungspolymensation bei einer Temperatur von 140 bis 220 °C und einer mittleren Verweilzeit von 2 bis

wilerbin betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung dieser vernetzbaren Copolymerisate, die Verwendung der hiemach erhaltenen vernetzbaren Copolymeristea is Beschichtungsmittel, Zubereihungen, welche diese Copolymeriste enhalten, sowie mit Überzügen versehene Gegenstände, die unter Verwendung dieser Copolymerisate erhältlich sind.

Vernetzbare Copolymerisate mit enger Molekulargewichtsverteilung und niedrigem Molekulargewicht, die Überwiegend aus Methacrylsäure oder ihren Derivaten aufgebaut sind, sind allgemein bekannt

Diese Produkte werden vorzugsweise als Pulverbindemittel zur Herstellung von Überzugsmitteln auf dem Lackgebiet eingesetzt.

Speziell sind in der DE-A 2 328 013 Hydroxylgypper tragende Copolymerisate mit einem Molekulargewicht von 3000 bis 10000 beschrieben, die zu mehr als 75 mol-% aus Methacrylsäure aufgebaut sind und sich zu Pulveröndemitteln verseibet in lassen. Bevorzugle Herstellungsverfahren sind die Substanz- oder Lösungsmittlepolymerisation in einem Rührkessel oder Rohrreaktor, wobei die Verweilzeiten im Reaktor 30 min bis ca. 4 Stunden und die Reaktionstemperaturen 40 bis 180 °C betragen. Zur Molekulargewichtsverleilung der Copolymerisate werden keine Angaben gemacht.

Die DE-A, 2 240 312 betrifft pulveriförnige, mit flycidylgruppen funktionalisierte Copolymerisate, hergestellt aus Gemischen von Monomeren, die bis zu ca. 80 mol-% das Strukturelement der Methachstäte und Strukturelement von 40 bis 90 °C und ein zahlenmittenes Molekulargewicht von 2500 bis 8500 auf.

Die Herstellung erfolgt bevorzugt durch Lösungspolymerisation über mehrere Stunden hinweg bei ca. 110°C.

Die DE-A 4 203 278 hat allgemein ein spezielles Polymerisationsverdahren zum Gegenstand, bei 
dem die Emulisions- oder Lösungspolymerisation in 
dünner Schicht zwischen der Innerwand eines zyindrischen Rohrreaktors und einem darin orbierenden zylindrischen Rotor (Riingspall-Dünnschichtreaktor) stattfindet. Diese Mehhode gestattet es, wegen der wirksamen Wärmeabtuhr auch sehr exotherme Polymerisationen bei hohen Temperaturen 
in kurzer Zeit vorzunehmen, und sie ist von besönderem Vorteil für die Herstellung von Polymerisaten mit enger Molekulargewörtsverteilung.

Die an Pulverbindemittel gestellten vieffältigen, zum Teil divergierenden Antordemungen hinsichtlich der Verarbeitungseigenschaften und der Gebrauchseigenschaften der damit hergestellten Lacküberzüge werden von den bisher bekannten Polymerisaten nicht zufriedenstellend erfüllt.

Die Pulver sollen frei rieselbar bleiben, wenn sie bei Herstellung, Lagerung und Transport einer erhöhten Temperatur bis ca. 50 °C ausgesetzt sind. Diese Eigenschaft wird auch als Blockfestigkeit bezeichnet. Andererseits soll jedoch die Einbrenntemperatur, bei der die Pulver verfilmen und durch eine Vernetzungsreaktion ausgehärtet werden, möglichst niedrig liegen, damit die Bindemittel auch zur Beschichtung von hitzempfindlichen Substraten verwendet werden können. Eine zusätzliche Bedingung ist, daß die Pulver beim Einbrennvorgang zunächst homogen verfilmen und erst anschließend unter Vernetzung aushärten. Ist dies nicht gewährleistet, so resultieren Überzüge mit unbefriedigenden anwendungstechnischen Eigenschaften. Eine schnelle Verfilmung in einem engen Temperaturintervall, die noch nicht wesentlich durch die Vernetzungsreaktion beeinträchtigt wird, setzt bekanntermaßen ein relativ geringes, jedoch möglichst einheitliches Molekulargewicht des Polymeren voraus. Die bisher bekannten Pulverlackbindemittel lassen insoweit noch zu wünschen übrig.

Der Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, diesen Mängeln, vor allem im Falle der Pulverlackbindemittel, abzuhelfen.

Demgemäß wurden die eingangs definierten Copolymerisate gefunden.

Das zahlenmittlere Molekulargewicht M<sub>n</sub> der erfindungsgemäßen Polymerisate liegt zwischen 1500 und 6000, insbesondere zwischen 2000 und 4000

Die Polydispersität M<sub>v</sub>/M<sub>n</sub>, der Quotient aus dem zählenmittleren und dem gewichtsmittleren hollekulargewicht der Copolymenisate, stellt ein Maß für die Molekulargewichtsverteilung der Copolymerisate dar und hat im Ideaffall den Wert 1, jedoch genügen für die Praxis auch Werte unter 4.0, insbesondere unter 3,5

Die Angaben zur Polydispersität sowie zum zahlenmittleren und gewichtsmitteren Molekularge-wicht M., und M., beziehen sich hier auf gelper-meationschromatographische Messungen, wobei Polystyrol als Standart verwendet wurde. Die Methode ist im Analytiker-Taschenbuch Bd. 4, Seiten 433 bis 442, Berlin 1984 beschrieben.

Die Bildung von Copolymerisaten geringer Poyldspersität ist besonders beginntsigt, wenn Reakilonstemperaturen von 140 bis 220, bevorzugt von 150 bis 180 und besonders bevorzugt von 150 bis 180 °C sowie Reaktionszeiten von 2 bis 80, bevorzugt von 4 bis 30 und besonders bevorzugt von 6 bis 20 Minuten gewählt werden.

Falls Monomere oder Lösungsmittel mitverwendet werden, deren Siedepunkte unterhalb der Reaktionstemperatur liegen, ist die Reaktion zweckmäßigerweise unter Druck, vorzugsweise unter dem Eigendruck des Systems durchzuführen. Höhere Drücke als 30 bar sind in der Regel jedoch nicht erforderlich

Derarfige Polymerisationsbedingungen lassen sich vor allem in einem Ringspath-Dünnschlichtreaktor mit Rückführungseinrichtung aufracht erhalten, da hier die exotherme Polymerisation wegen des günstigen Verhältnisses von Wärmeaustauschfläche zu Reaktionsvolumen unter weitgehend isothermen Bedingungen durchführbar ist.

Copolymerisationen in Riingspalt-Dünnschlichtreaktoren sind z.B. in der DE-4 A 203 277 und DE-A 4 203 278 beschrieben. Sie sind aligemein bekannt und köhnen z.B. in der Art eines mit einem Rotor ausgestattelen Rohrreaktors ausgeführt werden und sind z.B. von der Fa. Buss SMS (3mbH Vorfahrenstechnik erhältlich. Sie sind vorzugsweise mit einer Vorrichtung ausgestattet, mit dem ein Teil des Produktes an den Reaktoreintritt zurückgeführt werden kann.

Andere Polymerisationsapparate, z.B. Rührkessel, kommen ebenfalls in Betracht, sofern für eine ausreichende Wärmeabfuhr gesorgt wird.

Man kann die Polymerisation in Substanz austihren, jedoch ist die Lösungspolymerisation wegen der geringen Viskosität der entstehenden Polymeridsaungen im allgemeinen zu bevorzugen. Die Menge der Lösungsmittel beträgt im allgemeinen die bis 30, vorzugewises 10 bis 25 Gew.-%, begon auf die Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren

Als Lösungsmittel eignen sich alle Flüssigkeiten, die sich gegenüber den Reaktionsparien inert verhalten, also beispielsweise Ether wie Ethylenglycolether, betar und Ethylendiglycolether, Ester wie Butylsacetat und Ketone wie Methylamyliketon. Besonders vorteilhaft werden regelnde Lösungshaft verwendet wie Alkylaromaten, z.B. Toluki, Xylole und besonders Cumoi und m-Xylol sowie aibra. sche Alkohole, z.B. Isopropanol.

Es empfiehlt sich meistens, den Umsatz auf 70 bis 95, vorzugsweise 80 bis 90 mol-% zu begrenzen, da man auf diese Weise engere Molekularge-wichtsverfeilungen erzielt. Nicht umgesetzte Moneres sowie fülchtige Oligomer und das Lösungsmittel werden nach üblicher destillativer Abtrennung vom Polymeren zweckmäßigerweise wieder in die Polymerisation zurückgeführt.

Als Polymerisationsinitiatoren eignen sich vor allem solche radikablidenden Verbindungen, deren Zerfallstemperatur bei 140 bis 200 °C liegt, also beispielsmeeise Di-tert.-butylperoxid und Dibenzoylperoxid.

Die Menge der Initiatoren beträgt vorzugsweise 0,5 bis 10, besonders bevorzugt 1 bis 5 mol-% der Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren.

Bezüglich der stofflichen Zusammensetzung der Copolymerisate ist zu betonen, daß es unabhängig von der Art des restlichen Molekülteils auf den verhältnismäßig hohen Anteil der Monomeren (a) mit dem Strukturelment

der Methacrytsäure ankommt und daß es prinzipiell keiner Rolle spielt, welchem Moormerentyp (a) bis (c) die Monomeren (d) mit den funktionellen Gruppen angehören. Zum Monomerentyp (a) Zählen somit Moonmere mit nicht-rektionsfähigen Resten und solche vom Typ (d). Im folgenden werden zunächst die erstgenanten Moormeren und danach die Monomeren (d) mit den funktionellen Gruppen alber erfälutert.

Bei den Monomeren (a) sind in erster Linie die Ci- bis (1)-ANlyelster der Methacrylsäuse zu nennen, beispielsweise Ethylmethacrylat, 2-Ethylhexylmethacrylat sowie n-Bulyimethacrylat und vor ailem Methylmethacrylat. Ferner kommen Methoxyethylmethacrylat, Cyclohexylmethacrylat und Benzylmethacrylat in Betracht.

Beispiele für gut geeignete Monomeren (b) sind C<sub>1</sub>- bis C<sub>12</sub>-Alkylester der Acrylsäure wie isound n-Butylacrylat sowie vor allem Methylacrylat und außer Styrol und 1-Methylstyrol beispielsweise 4-tert-Butylstyrol und 2-Chlorstyrol.

Als weitere radikalisch polymerisierhare Moneren (c) seien Virylester von C<sub>2</sub>- bis C<sub>4</sub>-Carbon-säuren, wie vor allem Virylacetat und Virylpropionat, von Virylacetat vei Virylchlorid und Virylpropionathorid, konjugierte Diene wie Butadien und sopren. Virylesther von C<sub>1</sub>- bis C<sub>2</sub>-Alkanolen, z.B. Viryl-iso-butylether, Arzylnichi, Methaczylnichi und

die C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkylester der Crotonsäure und der Maleinsäure genannt. Ferner kommen heterocyclische Vinylverbindungen wie 2-Vinylpyridin und N-Vinylpyrrolidon in Betracht. Von besonderer Bedeutung ist Maleinsäureanhydrid.

Die Monomeren (d), die jeder der Klassen (a) bis (c) angehörien können, tragen funktionelle Gruppen, über die mit einer Vermetzungskomponente, welche komplementiäre Gruppen trägt, die hermische Vermetzung der Copolymeriste durch eine Kondensations- oder vorzugsweise Additions-reaktion bewirkt werden kann. Solche funktionellen Gruppen sind z.B. die hydroxyzigruppe, die Carbonalbyzengen, die Carbonygruppe nuktehonger von der beziehen die Posityprope und vor altern die Carbonygruppe und vor die Epoxigruppe.

Bevorzugt sind Copolymerisate, die die Hydroxylgruppe in Kombination mit der Epoxidgruppe oder der Carboxylgruppe enthalten.

Entsprechende Monomere sind in erster Linie die relativ prieswerten Verbindungen 2-Hydroxyserhylacrylat und -methacrylat, Allylalkohol, 2-Amino-tehlyacrylat und -methacrylat, Allylalkohol, 2-Amino-tehlyacrylat und -methacrylat, Acrolein, Methacrylaind, Chientyl-1-Sieoproeprythenzylacorylamid, Chientyl-1-Sieoproeprythenzylacorylamid, Chientyl-1-Sieoproeprythenzylacorylativen, Cethacrylative, Ceth

Die Polymerisate sind aufgebaut aus 50 bis 85 mol-%, bevorzugt 55 bis 75 mol-% und besonders bevorzugt 60 bis 75 mol-% einem oder mehreren der Monomeren (a),

15 bis 50 mol-% und bevorzugt 25 bis 45 mol-% einem oder mehreren der Monomeren (b), und 0 bis 20 mol-%, bevorzugt 5 bis 15 mol-% einem oder mehreren der Monomeren (c).

Der Anteil der Monomeren (d) an der Gesamtmenge der Monomeren (a), (b) und (c) beträgt 5 bis 40 mol-%, bevorzugt 10 bis 27,5 mol-%, besonders bevorzugt 15 bis 25 mol-%.

Disser Antal entspricht im Regelfall der Menge der funktionellen Gruppen im Vernetzungsmittel, kann jedoch auch größer sein, wann das vernetzte Copolymenste noch freie Gruppen der gekannten Att enthalten soll, die zwar nicht der Vernetzung dafür aber der Abwandlung der Eigenschaften des vernetzten Polymeren dienen, etwa um es weniger elektrostatisch ualledbar zu machen. Solche freie Gruppen sind insbesondere die Carboxylgruppe, die Hydroxylgruppe und die Amlogeruppe.

Bei Umsätzen von weniger als 100% wird die gewünschte Zusammensetzung des Polymerisates (a) selten der der eingesetzten Monomerenmischung entsprechen, weil die Monomeren mit unterschiedlicher Geschwindigkeit polymerisieren. In

soichen Fällen ist es erforderlich, den Anteil der jeweiligen Monomeren an dem Monomerengenmisch entsprechend ihrer Reaktionsgeschwindigkeit anzupassen. Diese Anpassung kann beispelsweise so erfolgen, daß man die Zusammensetzung der nicht umgesetzten abdestillerten Monomerenmischung analysiert und so auf die Zusammensetzung des Opphymerisates zurückschilleit Grundsätzlich wird es beispielsweise erforderlich sein, den Anteil der Methacryfsätungderführt zu reicht ober zu wählen und z.B. den der Styrolmonomeren zu erniertinen.

Demgemäß enthalten die Monomerenmischungen üblicherweise

60 bis 95 mol-%, bevorzugt 65 bis 90 mol-% und besonders bevorzugt 70 bis 85 mol-% eines oder mehrere der Monomeren (a),

5 bis 40 mol-% und bevorzugt 10 bis 35 mol-% eines oder mehrere der Monomeren (b), und , 0 bis 35 mol-%, bevorzugt 5 bis 20 mol-% eines oder mehrere der Monomeren (c).

Der Anteil der Monomeren (d) an der Gesamtmenge der eingesetzten Monomeren (a), (b) und (c) beträgt 5 bls 40 mol-%, bevorzugt 10 bis 27,5 mol-%.

Vorzugsweise berteit man die Copotymeristeit im Anschuß an ihre Herstellung destillettiv vom Lösungsmittel und von überschüssigen Monomeren und entfernt die verbleibenden geringen Mengen an Restmonomeren und flüchtigen Oligomeren bei vermindertem Druck oder Durchleiten von Stickstoff durch die Schmelze.

Hierzu ist auf Grund der hohen Glasubergangstemperaturen der Polymeriste und der zum Teil hohen Siedepunkte der Monomeren ein kontinutientich betriebener in Reihe geschafteter Dünnschlichtverdampter besonders gut geeignet, in dem das Copolymeriste vorzugsweise bei Temperaturen von 180 bis 220 °C oberhalb der Polymerisationstemperatur entgast wird.

Die Copolymerisate sind in dieser Form handelstähig. Meistens überführt man sie in eine gebrauchstertige Zubereitung, Indem man sie mit der Vermetzungskomponente vermischt und von der Mischung eine Lösung oder Dispersion herstellt.

Entsprechend dem Hauptanwendungsgebiet der Pulverlacke verarbeitet man die trockenen Mischungen jedoch vorzugsweise wie üblich, gewünschlenfalls zusammen mit Zusatzstoffen wie Pigmenten, Vernetzungskatalysstoren, Stablisatoren, Mattierungsmitteln und Verlaufshilfsmitteln in an sich bekannter Weise zu Pulverm des mittleren Teilichendurchmessers von 10 bis 100 µm.

Geeignete Vernetzungsmittel für die erfindungsgemäßen Polymerisate mit funktionellen Gruppen sind grundsätzlich alle Verbindungen mit mehreren funktionellen Gruppen, die zu den funktionellen Gruppen des Copolymerisates komple-

mentär sind. Bevorzugt sind solche Reaktionsparner, mit denen die Reaktion erst bei erhöhten Temperaturen, d.h. bei Temperaturen wenig oberhalb
das Glasübergangsbereiches, abreagieren, da eine
vor der Verlitmung einestende Härtungsreaktion
die Verlitmung zu einer fehlerfreien, gl\u00e4nzenden
Oberfl\u00e4che st\u00fcre kann. Welterhin sind solche Vernetzungsmittel geeignet, deren Schmelz- oder Erweichungspunkt \u00fcber dem Bereich des Glas\u00fcberangsbereiches der erfindungsgem\u00e4\u00e4n der besonders bevorzugt 5 bis 10 °C oberhalb dieser Temperatur.

Besonders geeignete Binder-Vernetzungsmittel-Systems können sowohl als Binder- as auch als Vernetzungsmittel die erfindungsgemäßen Polymerisate enthalten, wobel z.B. der Binder eine Potypachosälaur und der Härter eine Polygylcidykerbindung ist. Welterhin kommen als Härfer auch andere Polymere, wie Polygovdid-Harze, Isocyanatoder Hydroxylgruppen tragende Polyurethane in Frage, sofern die erfindungspemäßen polymeren Bindemittel mit komplementären Gruppen funktionalisiert sind.

In gleicher Weise geeignet sind Vernetzungsmittel, die die genannten funktionellen Gruppen in verkappter Form enthalten und die funktionelle Gruppe erst beim Einbrennen freisetzen.

Mit den erfindungsgemäßen Polymerisaten stehen einkomponentige Binder-Härter-Systeme zur Verfügung, bei denen die Temperaturdiferenz zwischen maximal zulässiger Lagertemperatur und erforderlicher Einbrenntemperatur besonders gering ist

Die erfindungsgemäßen Copolymerisate haben in der Regel hohe Glasübergangstemperaturen von 40 bis 90 °C und Erweichungstemperaturen von 70 bis 110 °C, wie es für die Schmelzreaktion und die Verfilmung erwünscht ist.

Die Einbrenntemperatur liegt bevorzugt bei 120 bis 170 °C. bevorzugt bei 130 bis 150 °C.

Die Einbrennzeiten liegen bei 4 bis 10, bevorzugt bei 15 bis 30 und besonders bevorzugt bei 20 bis 25 Minuten.

Die erfindungsgemäßen Copolymerisate können als Bindemittel zusammen mit anderen Stoffen wie den üblichen anorganischen Füllstoffen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Copolymerisate können in Pulverform, aber auch in Form von wäßrigen Dispersionen oder Lösungen in organischen Lösemitteln verwendet werden. Es handelt sich bei den Dispersionen oder Lösungen vorzugsweise um solche mit hohem Feststörfgehalt, vorzugsweise mit mindestens 50, besonders bevorzugt mindestens 60 und ganz besonders bevorzugt mindestens 70 Gew.-% Polymer (fest), bezogen auf die Lösung oder Dispersion. Die erfindungsgemäßen Copolymerisate dienen als asschichtungsmittel für beliebige Substrate wie Metalle, Hötz, Spanplatten oder Kunststöfle. Besonders geeignet sind die Verbindungen als unpigmentierter Decklack bei der Autokarosseriebeschichtung.

#### Beispiel 1

In einen 5 i-Reaktor wurde bei 180°C zu einer Vorlage aus 350 gloopponan während 1 Stunde kontinulerlich eine Mischung aus 1000 g Glyclicylmethacrydat. 600 g Slyrcli. 320 g Methylacrylist. 2080 g Methylmethacrylat und 77,8 g Di-tert-butylperoxid gegeben. Anschließend wurde innerhalb von 10 Minuthen eine Lösung von 4 g Di-tert-butylperoxid in 94 g Isopropanol zugesetzt. 10 Mischung wurde noch weitere 15 Minuten nachpolymenisert, wonach die Polymerisation durch Abdillen auf Raumtemperatur abgebrochen wurde. 468 g der Polymerisatiösung wurden mit 375 g Xylol verdülnni, filtriert und in einem Dünnschlichtverdampfer bei 200°C und einem Druck von 1 mbar von filt/bürden Bestandteilen befreit.

Es wurden 142 g eines Copolymerisates enthaln, das eine Glasübergangstemperatur Tg von 53 °C, einen Erweichungspunkt von 81 °C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 2340, eine Polydsperstätt von 2,5 sowie 1,58 Epoxydmillißautvaenten pro g (vpl. Ullmanns Encyclopädie der technischen Chernie, Band 8, 3. Auflage von 1957, Seite 45(9) aufwies.

## Beispiel 2

35

In einen 5 i-Reaktor wurde bei 180°C zu einer Vorlage aus 800 g ibspropannol während 90 Minuten kontinuerlich eine Mischung aus 980 g Glychylmethacrylat, 380 g Styrol, 210 g ltydroxyethyl-acrylat, 2080 g Methylmethacrylat und 544 g boten-ta-butylperoxid gegeben. Anschließend wurde inerhalb von 10 min eine Lösung von 4 g Di-tert-butylperoxid in 150 g isopropanol zugesetzt. Die Mischung wurde noch weitere 15 Minuten nachperingen von 150 minuten von 150 minu

Es wurden 300 g eines Copolymerisates erhalten, das eine Glasübergangstemperatur T<sub>Q</sub> von 54°C, einen Erweichungspunkt von 88°C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 2830, eine Polydispersität von 2,5 und 1,58 Epoxydmilläquivalente pro g aufwies.



# Beispiel 3

In einen 5 i Reaktor wurde bei 170 °C zu einer Vorlage aus 600 g Curnol während 60 Minuten kontinulerich eine Mischung aus 800 g Glycidyl-methacrylat, 360 g Styrol, 300 g Hydroxyethylacrylat, 1440 g Methylmethacrylat und 54.6 g Di-tert-butylperoxid kontinulerich gegeben. Anschileßen wurde innerhalb von 30 Minuten eine Üsung 40 g Di-tert-butylperoxid in 150 g Isopropanol zugesetz. Die Mischung noch weitere 15 Minuten auch auch polymerisiert, wonach die Polymerisation durch Ab-kühlen auf Raumtemperatur abgebrochen wurde. Das entstandene Polymeriste wurde mit Xylof auf die doppelte Menge verdünnt und, wie in Beispiel 1 beschrieben, weiterverarbeitet.

Das Copolymerisat wies eine Glasübergangstemperatur T<sub>0</sub> von 55 °C, einen Erweichungspunkt von 93 °C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 3000, eine Polydispersität von 3,1 und 1,71 Epoxydmilliäquivalente pro g auf.

#### Beispiel 4

In einen 5 i Reaktor wurde bei 160 °C zu einer Vorlage aus 600 g Isporponano während 60 himuten kontinuerisch eine Mischung aus 1050 g Hydroxyethyimethacrylat, 380 g Synyd, 1010 g Methylarchia vorlag sie Synyd, 1010 g Methylarchia vorlag sie vorlag vorla

Es wurden 324 g eines Copolymerisates erhalten das eine Glasübergangstemperatur T<sub>a</sub> von 59 °C, einen Erweichungspunkt von 94 °C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1700, eine Polydispersität von 2,3 und eine OH-Zahl von 134 aufwies.

## Beispiel 5

In einen 5 i-Reaktor wurde bei 170 °C zu einer Vorlage aus 600 g Cumol während 60 Minchend 100 Minchend 100 Minchend 100 Minchend sontinulerlich eine Mischung aus 900 g Methacrylszüre, 240 g Methylacrylst. 1050 g Methyla

len auf Raumtemperatur abgebrochen wurde. 2794 g der Polymerisatlösung wurden mit 720 g Isopropanol verdünnt und filtriert. Davon wurden 705 g, wie in Beispiel 1 beschrieben, weiterverarbeitet.

Es wurden 237 g eines Copolymerisates erhalten, das eine Glasübergangstemperatur  $T_{\rm G}$  von 49 °C, einen Erweichungspunkt von 83 °C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1530, eine Polydispersität von 2,7 und eine OH-Zahl von 134 aufwies.

### Beispiel 6

In einen S I Reaktor wurde bei 170 °C zu einen Norlage aus 750 g Cumol während 60 Minten kontinulerlich eine Mischung aus 90 g Acrystsur. 270 g Mellenisewenshydrid, 330 g Styrol, 405 g n- Butylacrylat, 1905 g Methylmethacrylat und 64 g n- Butylacrylat, 1905 g Methylmethacrylat und 64 g n- Butylacrylat, 1905 g Methylmethacrylat und 64 g- Di-tert-butylperovid während 1 Stunde gegeben. Die Mischung wurde noch weltere 5 Minuten nach-polymeriselri, wonach die Polymeriselrich wonach die Polymeriselrich wonach die Polymeriselrich und bei Polymeriself und ein 1875 g Cumol verdünnt und danach filtriert. Devon wurden 550 g, wie in Belspiel 1 beschrieben, weiterverarbeitet.

Es wurden 239 g eines Copolymerisates erhalten, das eine Glasübergangstemperatur T<sub>2</sub> von 51°C, einen Erweichungspunkt von 97°C, ein zahlenmittleres Molekulargewicht von 1690, eine Polydispersität von 2,5 und eine Säurezahl von 134 und 0,78 Anthydridmilitäquivalente prog autwies.

# Patentansprüche

- Vernetzbare Copolymerisate mit einem zahlenmittleren Molekulærgewicht von 1500 bis 6000 und einer Molekulærgewichtsverteilung entsprechend einer Polydispersität von 1 bis zu 4,0, welche aus
  - a) 50 bis 85 mol-% eines Monomeren (a) mit dem Strukturelement der Methacrylsäure,
  - b) 15 bis 50 mol-% eines Monomeren (b) mit dem Strukturelement der Acrytsäure, des Styrols oder eines Styrolderivates und c) 0 bis 20 mol-% weiterer radikalisch polymerisierender Comonomeren (c) aufgebaut sind, wobei
  - d) 5 bis 40 mol-% der Gesamtmenge der Monomeren (a) bis (c) funktionelle Gruppen tragende Monomeren (d) sind, über die eine Vernetzung durch Kondensations- oder Additionsreaktionen mit einem Vernetzungsmittel herbeigeführt werden kann,
  - erhättlich durch radikalische Substanz- oder Lösungspolymensation bei einer Temperatur von 140 bis 220 °C und einer mittleren Verweilzeit von 2 bis 90 min.

- Vernetzbare Copolymerisate nach Anspruch 1, erhättlich durch Polymerisation nach der Methode der Dünnschichtpolymerisation.
- 3. Vernetzbare Copolymerisate nach Anspruch 1 oder 2 aufgebaut aus:
  55 bis 80 mol-% eines Monomeren (a)
  20 bis 45 mol-% eines Monomeren (b)
  0 bis 10 mol-% eines Monomeren (c).
- Verlahren zur Herstellung von Copolymerisaten mit einem zahlenmittieren Molekulargewicht von 1500 bis 8000 und einer Molekulargewichtsverteilung entsprechend einer Polydispersität von 1 bis 4,0, durch radikalische Polymerisation einer Monomerenmischung enthaltend

a) 60 bis 95 mol-% eines Monomeren (a) mit dem Strukturelement der Methacrylsäure

b) 5 bis 40 mol-% eines Monomeren (b) mit dem Strukturelement der Acrylsäure, des Styrols oder eines Styrolderivates und c) 0 bis 20 mol-% weiterer radikalisch poly-

 c) 0 bis 20 moi-% weiterer radikalisch polymerisierender Monomeren (c),
 wobei

d) 5 bis 40 mol-% der Gesamtmenge der Monomeren (a) bis (c) funktionelle Gruppen tragende Monomeren (d) sind, über die eine Vernetzung durch Kondensations- oder Additionsreaktionen mit einem Vernetzungsmittel herbeigeführt werden kann,

dadurch gekennzeichnet, daß man die Polymerisation in Substanz oder Lösung bei einer Temperatur von 140 bis 220 °C und einer mittleren Verweilzeit von 2 bis 90 min vornimmt.

- Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß man die Monomeren (a), (b) und (c) bis zu einem Umsatz von 70 bis 95 mol-% polymerisert und die nicht umgesetzten Monomeren vom Polymerisat entfernt.
- Verfahren nach Anspruch 4 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die radikalische Polymerisation der Monomeren (a), (b) und (c) nach der Art der Lösungspolymerisation in Gegenwart von Isopropanol, Cumol oder m-Xylol durchgeführt wird.
- Verwendung der vernetzbaren Copolymerisate gemäß den Ansprüchen 1 bis 3 als vernetzbare Bindemittelkomponente für die Herstellung von thermisch härtbaren Überzügen.
- Für thermisch härtbare Pulverlackbeschichtungen geeignete Zubereitungen, enthaltend

- A) ein vernetzbares Copolymerisat gemäß den Ansprüchen 1 bis 6 als Bindemittel und
   B) ein Vernetzungsmittel, das mit den Copour verisaten in einer Additions- oder Kondensationsreaktion reagiert.
- Verwendung der Zubereitungen gemäß Anspruch 8 für die Herstellung von thermisch härtbaren Überzügen nach den Methoden der Pulverlackbeschichtung.
- Mit Überzügen versehene Gegenstände, erhältlich unter Verwendung der vernetzbaren Copolymerisate gemäß den Ansprüchen 1 bis 3 als Bindemittel.



	EINSCHLÄGI	CE DOVI DAE	NITE		
Kategorie	Kennzeichmung des Dokus	oents mit Angabe, a		Betrifft	KLASSIFIKATION DER
Lategorie	der maßgeb	lichen Teile		Anspruch	ANMELDUNG (IntCL6)
X	US-A-5 098 956 (JC	HN E. BLASKO	ET AL)	1,2,7,1d	C08F220/12
	* Ansprüche *		l.		C08F212/06
	* Beispiel 3 *				C08F2/02
	* Spalte 5, Zeile	36 - Zeile 4	14 *		C08F2/06 C09D133/04
р,х	DE-A-22 40 312 (FC	RD-WERKE AG	) :	1-3.7-1d	C09D5/03
	* Ansprüche *			-, -,	
	* Seite 10, Zeile	6 - Zeile 7	*		
	* Seite 11, Zeile	2 - Zeile 6		1	
D,Y	* Beispiele *		14	2,4-6	
X :	DE-A-24 41 752 (FC	RD-WERKE AG	) :	1-3.7-1d	
^	* Ansprüche *			,.	
	* Beispiel 13 *				
	* Seite 6, Zeile 2		'	1	
	* Seite 5, Zeile 8	*	į.	1	
Y	DE-A-42 03 278 (BA	SF AG)	] [	2,4-6	
	*The whole documen	t*	i	1	
			1		RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.CL6)
1			1		CO8F
					COSD
				- 1	0000
				- 1	
			}		
			1		
			1		
			j	)	
			1		
				l l	
			1		
i					
1			-		
			- 1		
Der vo	rliegende Recherchenbericht wu	de für alle Patentan	sarûche erstellt	l	
	Rechardsoner		datam der Recherche		Praku
	DEN HAAG	16.	Dezember 1994	Per	sson, E
	DEN HANG				
	KATEGORIE DER GENANNTEN		T : der Erfindung zugn	unde liegende l	Deorien oder Grundsktze
X : 100	KATEGORIE DER GENANNTEN besonderer Bedeutung allein betraci	DOKUMENTE	E : literes Patentickut nach dem Anmelder	ment, das jedoc datum verbffen	h erst am oder tlicht worden ist
X : von Y : von	KATEGORIE DER GENANNTEN besonderer Bedeutung allein betraci besonderer Bedeutung in Verbindus eren Veröffentlichung in Verbindus Kat	DOKUMENTE	E : Alteres Patentickur	ment, das jedoc datum verbffen angeführtes Do	h erst am oder tlicht worden ist Ausment
X: von Y: von and	KATEGORIE DER GENANNTEN	DOKUMENTE	E : Elteres Patentickur nach dem Anmeldes D : in der Anmeldung :	ment, das jedoc darum veröffen angeführtes Do n angeführtes I	h erst am oder tlicht worden ist dument Dokument